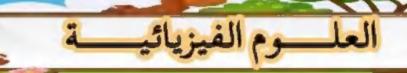
مجموعات رسل العلم إليكم السعية الثالية متوسط



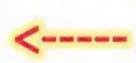






نأخذ كتلة mI = 56 g من برادة الحديد (ذرة الحديد Fe) و m2 = 32g من مسحوق الكبريت (ذرة كبريت S) .









ثم نخلط الكميتين و نسخن الخليط في أنبوب إختبار فنتحصل على مركب رمادي اللون يتكون من ذرة الحديد و ذرة الكبريت.

الأستاذ أبو إبراهيم



التمريسن الأول:

الأسئا_ة:

I ـ ما نوع هذا التحول؟ برر إجابتك؟.

2 - سم الجسم الناتج؟ ثم أعط الصيغة الكميائية له؟.

3-عبر عن هذا التحول بالنموذج ااجزيئي و بالصيغ الكميائية

ماذا تستنتج فيما يخص عدد ونوع الذرات و الجزيئات؟.

4-أحسب كتلة الجسم الناتج؟.

الأستاذ أبو إبراهيم

AM

_ 02 _





حل التمري<u>ن الاول:</u>

I - نوع التحول الناتيج:

هو تحول كميائي لأنه نتجت مادة جديدة تختلف عن المواد الإبتدائية.

2 - إسم المادة الناتجة:

هي كبريت الحديد الصيغة الكميائية Fes

الأستاذ أبو إبراهيم

- 03-



نستنتج أن عدد ونوع الذرات محفوظ بينما الجزيئات غير محفوظ. حساب كتلة المركب الناتج كبريت الحديد.

m FeS = m Fe + m S = 56g + 32g = 88g

الأستاذ أبو إبراهيم

-04-







مع مجموعات رسل العلم إليكم دائما ناجحون و متفوقون.

الأستاذ أبو إبراهيم